2025年9月26日　ベーシックレベル化学基礎

テキスト　10ページ

第1講　PART２　Chapter2

（6行目）

誤　高温で安定。

↓

正　針状の結晶。

（9行目）

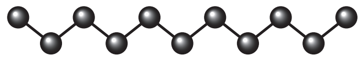
誤　常温で安定。加熱により単斜硫黄に変化。

↓

正　黄色（不純物を含むと褐色になる）
　　弾力性がある。

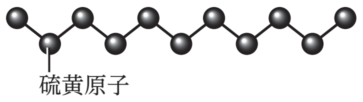
（ゴム状硫黄の図に追記）

誤



↓

正



動画

第1講　PART3　Chapter1　実験動画

誤　<u>炎色反応（リチウム）</u>

↓

正　<u>炎色反応</u>

テキスト 22ページ

第2講 PART1 Chapter1 5，6行目

誤 分離：物質の性質の違いを利用して，混合物から目的の物質を分ける操作

例 混合物（純物質A＋純物質B）→ 純物質A＋ 純物質B

↓

正 分離：物質の性質の違いを利用して，混合物から目的の物質を分ける操作

同 7，8行目

誤 精製：不純物を取り除き，より純度の高い物質を得る操作

例 混合物（純物質A＋その他）→ 純物質A＋（純物質A＋その他）

↓

正 精製：不純物を取り除き，より純度の高い物質を得る操作

テキスト 24ページ

第2講 PART1 確認問題 12，13行目

誤「純物質A」

「純物質B」

↓

正「主に純物質Aからなる物質」

「主に純物質Bからなる物質」

テキスト 26ページ

第2講 PART2 Chapter1 4行目

誤 $\frac{1}{1000} \sim \frac{1}{100}$ cm

↓

正 $\frac{1}{10000} \sim \frac{1}{1000}$ cm

テキスト 27ページ

第2講 PART2 Chapter2 13～14行目

誤 沸点70～250℃

↓

正 沸点170～250℃

動画

第 2 講　PART2　Chapter6

ペーパークロマトグラフィーを表す模式図

誤　黒いインクをつけた点が，展開液の液面より下にある。

↓

正　黒いインクをつけた点が，展開液の液面より上にある。

テキスト　53 ページ

第 4 講　PART2　Chapter3　20 行目

誤　H_2O 分子には，質量の異なるものが何種類存在すると考えられるか。

↓

正　H_2O 分子は，同位体の組み合わせに基づくと何種類存在すると考えられるか。

テキスト　54 ページ

第 4 講　PART2　確認問題　18 行目

誤　O_2 分子には，質量の異なるものが何種類存在すると考えられるか。

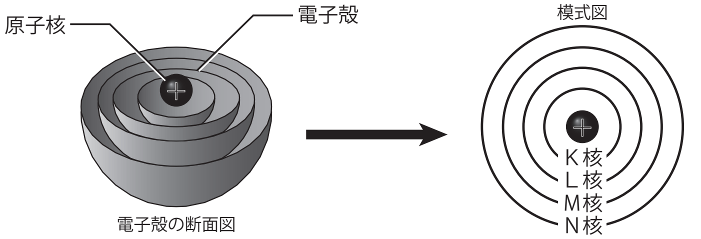
↓

正　O_2 分子は，同位体の組み合わせに基づくと何種類存在すると考えられるか。

テキスト　56 ページ

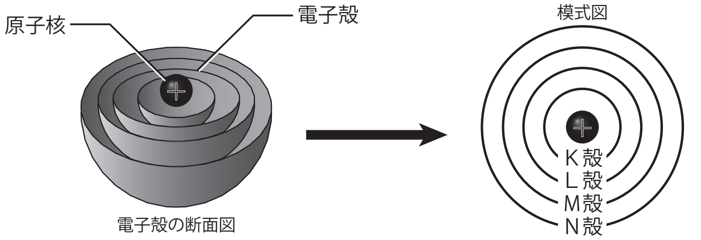
第 5 講　PART1　Chapter1　電子殻の図

誤



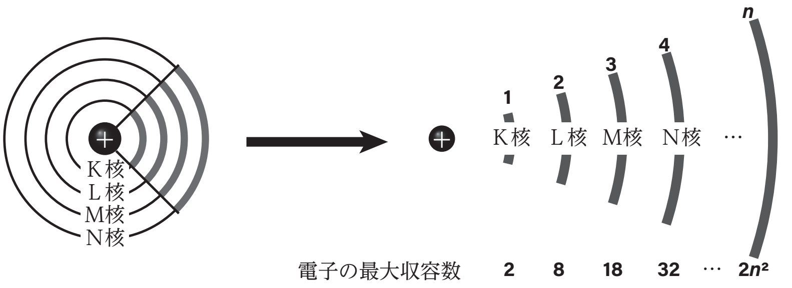
↓

正



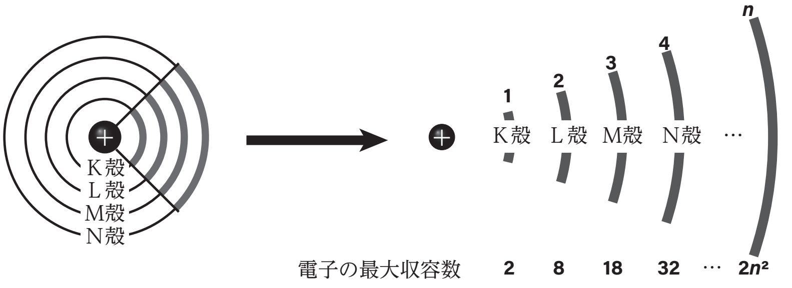
同　最大収容数の図

誤



↓

正



テキスト　112 ページ

第 9 講　PART1　Chapter3　3 行目

誤　③ 酢酸

↓

正　③ 臭素

演習問題解答　10 ページ

第 9 講　PART1　演習問題　2 行目

誤　Br

↓

正　Br_2

テキスト　159 ページ

第 11 講　PART2　確認問題　3 行目

誤　②　ケイ素は電気を通す。

↓

正　②　ダイヤモンドは電気を通す。

確認問題解答　35 ページ

第 11 講　PART2　確認問題　3 行目

誤　ケイ素は共有結合の結晶で電気を通さない

↓

正　ダイヤモンドは共有結合の結晶で電気を通さない

テキスト　160ページ

第12講　PART1　Chapter1　相対質量を求める式

誤

$(1.9926 \times 10^{-23}) : (1.6735 \times 10^{-24}) = 12 : x \qquad x = \dfrac{1.0078}{{}^{1}\text{H の相対質量}}$

$(1.9926 \times 10^{-23}) : (3.3445 \times 10^{-24}) = 12 : y \qquad y = \dfrac{2.0141}{{}^{2}\text{H の相対質量}}$

↓

正

$(1.9926 \times 10^{-23}) : (1.6735 \times 10^{-24}) = 12 : x \qquad x = \underset{{}^{1}\text{H の相対質量}}{\underline{1.0078}}$

$(1.9926 \times 10^{-23}) : (3.3445 \times 10^{-24}) = 12 : y \qquad y = \underset{{}^{2}\text{H の相対質量}}{\underline{2.0141}}$

確認問題解答　36ページ

第12講　PART1　確認問題　23行目

誤　謝り

↓

正　誤り

動画

第14講　PART2　Chapter5

誤　1.18（mol/L）

↓

正　11.8（mol/L）

確認問題解答　46ページ

第14講　PART3　確認問題　14行目，18行目

誤　$\dfrac{40}{100}$

↓

正　$\dfrac{20}{100}$

確認問題解答　54ページ

第17講　PART2　確認問題　5行目

誤　塩酸は強塩基であり，

↓

正　塩酸は強酸であり，

テキスト　245ページ

第20講　PART1　Chapter4　演習問題　21行目

誤　濃度

↓

正　質量パーセント濃度

演習問題解答　21ページ

第20講　PART1　Chapter4　演習問題　1行目

誤　28%

↓

正　2.8%

動画　講義・板書

第20講　PART1　Chapter4

誤　28%

↓

正　2.8%

動画　表

第21講　PART2　Chapter2

誤　酸化スズ（Ⅱ）

↓

正　塩化スズ（Ⅱ）

誤　硫酸鉄（Ⅲ）

↓

正　硫酸鉄（Ⅱ）

テキスト　261 ページ

第 21 講　PART2　Chapter2　下の表

誤　酸化スズ（Ⅱ）

↓

正　塩化スズ（Ⅱ）

誤　硫酸鉄（Ⅲ）

↓

正　硫酸鉄（Ⅱ）

演習問題解答　23 ページ

第 22 講　PART2　演習問題　5 行目

誤　1.1×10^{-2} mol/L

↓

正　1.11×10^{-2} mol/L

第５講 PART2 に，次の修正を行いました。

電子式は，価電子を元素記号の周りに「・」の記号で表記したもの。

↓

電子式は，最外殻電子を元素記号の周りに「・」の記号で表記したもの。

具体的な修正箇所は，以下のとおりです。

動画　講義・板書

第５講　PART2　Chapter1

誤　電子式　価電子を元素記号の周りに『・』の記号で表記

↓

正　電子式　最外殻電子を元素記号の周りに『・』の記号で表記

第５講　PART2　Chapter2

電子式の説明において

誤　価電子を元素記号の周りに表記したものが電子式

↓

正　最外殻電子を元素記号の周りに表記したものが電子式

テキスト　62 ページ

第５講　PART2　Chapter1　４行目

誤　価電子を元素記号の周りに「・」の記号で表記したもの。

↓

正　最外殻電子を元素記号の周りに「・」の記号で表記したもの。

同　６行目

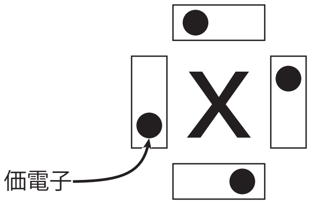
誤　電子式は，価電子を元素記号の上下左右に１個ずつ分けて表記します。

↓

正　電子式は，最外殻電子を元素記号の上下左右に１個ずつ分けて表記します。

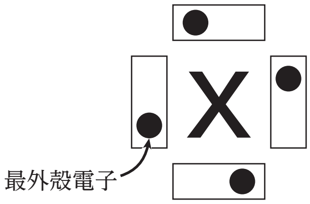
同　7 行目右の図

誤



↓

正



同　8 行目

誤　（13 族なので価電子は 3 個）

↓

正　（13 族なので最外殻電子は 3 個）

同　11 行目

誤　（15 族なので価電子は 5 個）

↓

正　（15 族なので最外殻電子は 5 個）

確認問題解答　14 ページ

第 5 講　PART ２　確認問題

⑴ 解説　1，2 行目

誤　a,d は価電子の数が多く，b は価電子の数は正しいが「価電子を元素記号の上下左右に 1 個ずつ分けて表記する」という……

↓

正　a,d は最外殻電子の数が多く，b は最外殻電子の数は正しいが「最外殻電子を元素記号の上下左右に 1 個ずつ分けて表記する」という……

第７講 PART1 に，下記の修正を行いました。

・12 族元素は「典型元素」→「遷移元素」

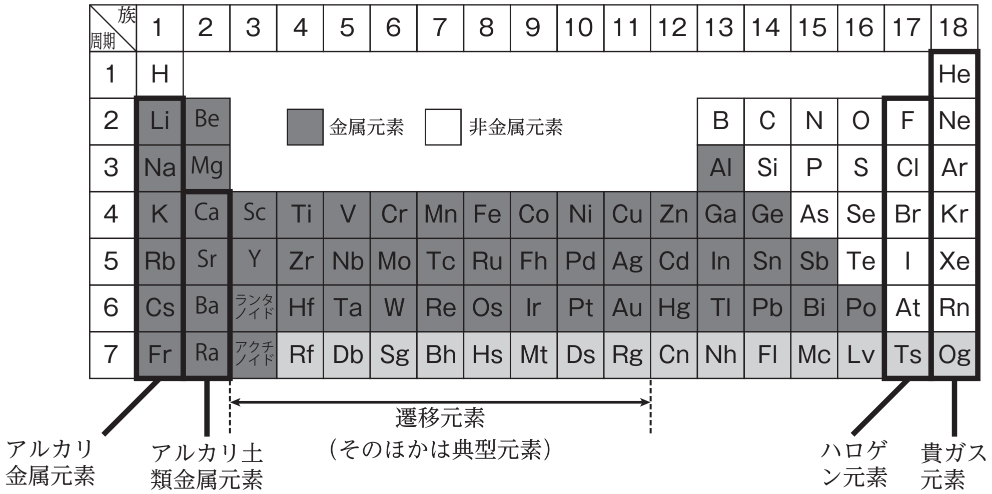
・Be，Mg をアルカリ土類金属元素に「含めない」→「含める」

具体的な修正箇所は以下になります。

テキスト　79 ページ

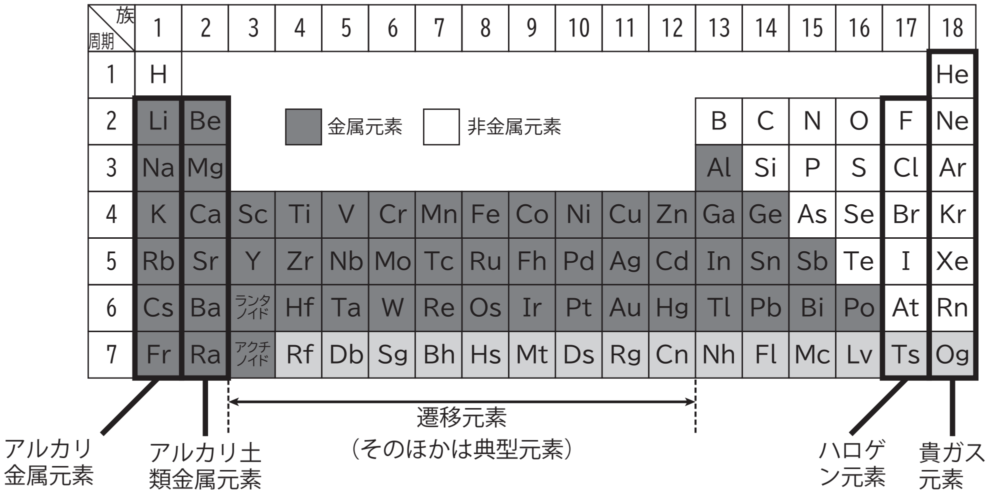
第７講　PART1　Chapter2

誤



↓

正



テキスト　79 ページ

第 7 講　PART1　Chapter2　5 行目

誤　2 族（Be（ベリリウム），Mg（マグネシウム）を除く）

↓

正　2 族

同　11 行目

誤　ベリリウム Be とマグネシウム Mg を除く 2 族

↓

正　2 族

テキスト　80 ページ

第 7 講　PART1　Chapter3　3 行目

誤　12 ～ 18 族

↓

正　13 ～ 18 族

同　6 行目

誤　3 ～ 11 族

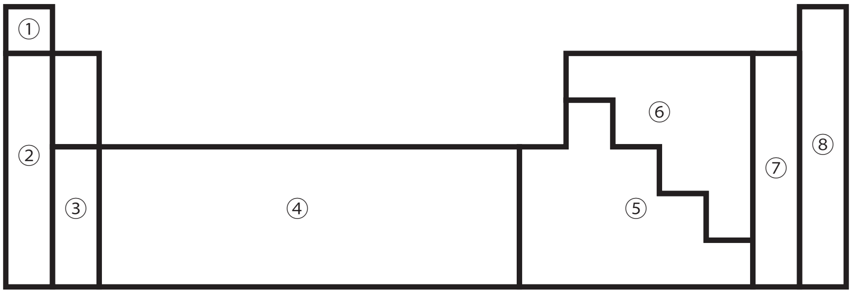
↓

正　3 ～ 12 族

テキスト　82 ページ

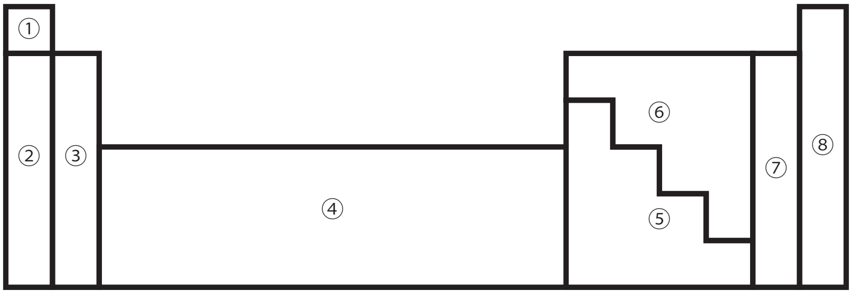
第７講　PART1　確認問題

誤



↓

正



確認問題解答　18 ページ

第７講　PART1　確認問題　14 行目

誤　第 2 周期のベリリウム，マグネシウムを除く 2 族

↓

正　2 族

同　17 行目

誤　3 ～ 11 族

↓

正　3 ～ 12 族

第 24 講 PART2 に，次の修正を行いました。
　精錬　→　製錬　　※ただし，「電解精錬」の場合は「精錬」のまま修正ございません。
具体的な修正箇所は，以下のとおりです。

動画　タイトル
第 24 講　PART2　Chapter1 〜 4
誤　金属の精錬
↓
正　金属の製錬

動画　板書
第 24 講　PART2　Chapter1
誤　☆金属の精錬
↓
正　☆金属の製錬

誤　鉄の精錬
↓
正　鉄の製錬

誤　精錬
↓
正　製錬

誤　鉄の精錬
↓
正　鉄の製錬

第 24 講　PART2　Chapter2
誤　☆金属の精錬
↓
正　☆金属の製錬

誤　銅の精錬

↓

正　銅の製錬

第24講　PART2　Chapter3

誤　☆金属の精錬

↓

正　☆金属の製錬

誤　アルミニウムの精錬

↓

正　アルミニウムの製錬

第24講　PART2　Chapter4

誤　① 鉱物から金属の単体を取り出すことを精錬という

↓

正　① 鉱物から金属の単体を取り出すことを製錬という

テキスト　298ページ

第24講　PART2　タイトル

誤　PART2　金属の精錬

↓

正　PART2　金属の製錬

同　1行目

誤　・代表的な金属の精錬方法をおさえよう

↓

正　・代表的な金属の製錬方法をおさえよう

同　2行目

誤　Chapter1　鉄の精錬

↓

正　Chapter1　鉄の製錬

同　3 行目
誤　精錬
↓
正　製錬

同　5 行目
誤　鉄の精錬
↓
正　鉄の製錬

テキスト　299 ページ
第 24 講　PART2　3 行目
誤　Chapter2　銅の精錬
↓
正　Chapter2　銅の製錬

同　13 行目
誤　Chapter3　アルミニウムの精錬
↓
正　Chapter3　アルミニウムの製錬

テキスト　300 ページ
第 24 講　PART2　3 行目
誤　①　鉱物から金属の単体を取り出すことを精錬という。
↓
正　①　鉱物から金属の単体を取り出すことを製錬という。

テキスト　302 ページ
第 24 講　PART2　4 行目
誤　④　精錬
↓
正　④　製錬

演習問題解答　25ページ

第24講　3行目

誤　PART2　金属の精錬

↓

正　PART2　金属の製錬

確認問題解答　70ページ

誤　(1)解説　自然界に存在する鉱石から単体の金属を取り出すことを精錬という。

↓

正　(1)解説　自然界に存在する鉱石から単体の金属を取り出すことを製錬という。